

تحصيلي الفصل الرابع : التفاعلات الكيميائية

- 28 ◀ إعادة ترتيب ذرات عنصرين أو أكثر لتكوين مواد مختلفة تُسمى ..
 (A) التفاعل الكيميائي (B) المعادلة الكيميائية
 (C) الاتزان الكيميائي (D) سرعة التفاعل الكيميائي

- 37 ◀ نوع التفاعل $2\text{Na(s)} + \text{Cl}_2\text{(g)} \longrightarrow 2\text{NaCl(s)}$..
 (A) تكوين (B) تفكك
 (C) احتراق (D) إذلال

- 29 ◀ التفاعل الذي توجد به مادة متفاعلة واحدة هو ..
 (A) تفكك (B) إذلال
 (C) احتراق (D) تكوين

- 38 ◀ ما نوع التفاعل في المعادلة $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{MgCl}_2$ ؟
 (A) تفكك (B) إذلال بسيط
 (C) تكوين (D) إذلال مزدوج

- 30 ◀ ما نوع التفاعلات التي تحدث بكثرة في المحاليل المائية؟
 (A) إذلال بسيط (B) إذلال مزدوج
 (C) تفكك (D) تكوين

- 39 ◀ كتل المواد المتفاعلة وكتل المواد الناتجة عن التفاعل الكيميائي ..
 (A) غير متساوية (B) كلاهما مواد صلبة
 (C) متساوية (D) لا توجد علاقة بينهما

- 31 ◀ يعتبر التفاعل الكيميائي $\text{A} + \text{BX} \longrightarrow \text{AX} + \text{B}$ تفاعل ..
 (A) إذلال بسيط (B) إذلال مزدوج
 (C) تفكك (D) تكوين

- 40 ◀ تمثل x, y على الترتيب في المعادلة الموزونة ..
 $\text{CH}_4 + x \longrightarrow \text{CO}_2 + y$
 (A) $\text{O}_2, \text{H}_2\text{O}$ (B) $\text{O}_2, 2\text{H}_2\text{O}$
 (C) $\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$ (D) $\text{CO}_2, 2\text{H}_2\text{O}$

- 32 ◀ أكمل المعادلة: $\text{F}_2 + 2\text{NaBr} \longrightarrow 2\text{NaF} + \dots$
 (A) Na (B) Br
 (C) F (D) Br_2

- 41 ◀ المعادلات الكيميائية تحقق قانون ..
 (A) حفظ الطاقة (B) حفظ الكتلة
 (C) حفظ الشحنة (D) النسب الثابتة

- 33 ◀ تفاعل الصوديوم مع الماء ينتج عنه غاز ..
 (A) H_2O_2 (B) O_2
 (C) Br_2 (D) H_2

- 42 ◀ أولى الخطوات في إجراء الحسابات الكيميائية في المعادلات هي ..
 (A) حساب المولات (B) حساب كتل المواد
 (C) وزن المعادلة الكيميائية (D) إيجاد نسبة مولات المواد

- 34 ◀ أي التفاعلات التالية يصنف تفاعل إذلال؟
 (A) $2\text{Al(s)} + 3\text{S(s)} \longrightarrow \text{Al}_2\text{S}_3\text{(s)}$
 (B) $2\text{Li(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \longrightarrow 2\text{LiOH(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$
 (C) $\text{H}_2\text{O(l)} + \text{N}_2\text{O}_5\text{(g)} \longrightarrow 2\text{HNO}_3\text{(aq)}$
 (D) $4\text{NO}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \longrightarrow 2\text{N}_2\text{O}_5\text{(g)}$

- 21 ◀ صيغة كلوريد الألومنيوم ..
 (A) AlBr_3 (B) AlF_3
 (C) Al_2O_3 (D) AlCl_3

- 35 ◀ إذا نتج مركبان في تفاعل كيميائي فإن نوع التفاعل الذي تم ..
 (A) تكوين (B) إذلال مزدوج
 (C) إذلال بسيط (D) اتحاد

- 22 ◀ يتكون الطباشير من ..
 (A) كربونات الماغنسيوم (B) كربونات الصوديوم
 (C) كربونات البوتاسيوم (D) كربونات الكالسيوم

- 36 ◀ نوع التفاعل الذي ينتج عنه مادة واحدة ..
 (A) إذلال (B) تفكك
 (C) تكوين (D) تحليل

- 23 ◀ ما هي الصيغة الكيميائية للملح الطعام؟
 (A) NaCl (B) NaF
 (C) KI (D) AlF_3

- 27 ◀ أي التالي يمثل الاسم الصحيح للصيغة الكيميائية K_2CO_3 ؟
 (A) بيكربونات البوتاسيوم (B) كبريتات الكالسيوم
 (C) كربونات البوتاسيوم (D) كبريتات البوتاسيوم

- 26 ◀ صيغة كربونات الصوديوم ..
 (A) NaHCO_3 (B) Na_2CO_3
 (C) Na_2SO_4 (D) Na_2SO_3